Veröffentlichungsnummer:

0 222 452 A1

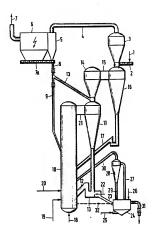
② EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(1) Anmeldenummer: 86201942.9

(a) Int. Cl.4: **C22B** 5/10 , C22B 23/02 , C22B 47/00

- 2 Anmeldetag: 07.11.86
- Priorität: 15.11.85 DE 3540541
- Veröffentlichungstag der Anmeldung: 20.05.87 Patentblatt 87/21
- Benannte Vertragsstaaten:
 BE DE FR GR SE

- Anmelder: METALLGESELLSCHAFT AG Reuterweg 14 Postfach 3724 D-6000 Frankfurt/M.1(DE)
- © Erfinder: Hirsch, Martin Römerstrasse 7 D-6322 Friedrichsdorf 4(DE) Erfinder: Lommert, Hermann Nachtigallenweg 48 D-6078 Neu isenburg(DE) Erfinder: Serbent, Harry, Dr. Gustav-Hoch-Strasse 5d D-6450 Hanau am Mein(DE)
- Vertreter: Rieger, Harald, Dr. Reuterweg 14 D-6000 Frankfurt a.M.(DE)
- Verfahren zur Reduktion von höheren Metalloxiden zu niedrigen Metalloxiden.
- © Zur Erzleiung einer möglichst genauen und konstanten Reduktion und eines geringen Kohlenstoffüberschusses erfolgt die Reduktion mittels kohlenstoffäbliger Reduktionsmittel in der Weise, daß höhere Metalloxide anthaltende Feststoffe in feinköniger Form mit heißen Gasen von 900 bis 1000°C kalziniert werden, wobei die Feststoffe in den ersiten Gasen suspendiert werden, die kalzinierten Feststoffe in einer stationären Wirbelschicht unter Zugabe von kohlenstoffhätigen Reduktionsmitteln und suserstoffhätigen Gasen bei einer Temperatur im Bereich von 800 bis 100°C zu niedingen Metalloxiden reduziert werden, der Zusatz an kohlenstoffhätigen Reduktionsmittel so bemessen wird, daß die Menge des zugegebenen Kohlenstoffs zur Reduktion der höheren Metalloxide zu niedigen Metalloxiden der höheren Metalloxiden zu niedigen Metalloxiden der höheren Metalloxiden in der Schlen Metalloxiden in der kalzination geleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination Berenstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird und in die kalzination geleitet wird und in die kalzination gele



Verfahren zur Reduktion von höheren Metalloxiden zu niedrigen Metalloxiden

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Reduktion von höheren Metalloxiden zu niedrigen Metalloxiden mittels kohlenstoffhaltiger Reduktionsmittel.

In manchen Fällen müssen Erze, die Metalle -wie Fe, Ni, Mn -in Form höherer Oxide enthalten, einer reduzierenden Behandlung unterworfen werden, damit diese Metalle in Form niedriger Oxide vorliegen.

Dies ist insbesondere der Fall bei Verfahren zur Herstellung von Eisen-Nickel-Legierungen aus Eisen-Nickel-Erzen.

Zur Versorgung der Industrie mit Nickel, insbesondere in Form seiner Legierung mit Eisen, müssen in zunehmendem Maße ärmere, z.B. laterlitische, Erze eingesetzt werden. Diese weisen jedoch meist ein Fe/Ni-Verhältnis auf, das bei vollständiger Reduktion beider Metalle und schmelzfüßsiger Abtrennung der 10 Erzangart als Schlacke zu einer nicht mardfähigen, weil zu Ni-ammen Ferrolegierung führen würde.

Während z.B. bei einem Erz mit 30 % Fe und 2 % Ni ein Fe/Ni-Verhältnis von 151 vorliegt, weisen handelsübliche Ferrolegierungen solche Verhältnisse von höchstens 41 auf, d.h. ihr Nickelgehalt beträgt mindestens 20 %.

Aus diesem Grunde werden solche Erze deshalb in der Weise verarbeitet, daß sie durch eine Vorreduktion möglichts bis zum FeO-Stadium vorreduzien werden und dann in einem Schmeiz-prozeß nur so viel metallisches Eisen durch wettere Revolution erzougt wird, wie für die gewünschte Ferrelogierung zulässig ist. Das restliche Eisenoxid wird verschlackt. Die Vorreduktion erfolgt großtechnisch in Drehrohröfen unter Einsatz von Kohle als Reduktionsmittel. Das Problem der Vorreduktion im Drehrohrofen liegt in der konstanten Einhaltung einer genauen Vorreduktion der Eisenoxide, wobei das Austragsmaterial nur so viell Überschüssigen, festen Kohlenstoff erhalten darf, wie für die weitere Reduktion im Schmelzprozeß zulässig ist. Da im Drehrohrofen bei der Vorreduktion relativ starke Schwankungen im Reduktionsgrad auftreten, die Bildung von metallischem Eisen aber vermieden werden soll, wird die Vorreduktion nicht bis zum FeO-Stadium durchgeführt. Aus Sicherheitsgründen erfolgt die Vorreduktion nur bis zu einem berüchtlich sich wer eine größere Reduktionsarbeit im Schmelzfuld, eine zu Eisen aber vordurch das Gesamtverfahren teuer wird. Außerdem ist die Einstellung der weiteren Reduktion in Schmelzfuld schweinig, da der Oxidationsgrad und Kohlenstoffgehalt des Austragses des Derehrohrofens, selbst bei kleinen Öfen, oft schwankt.

Ein solches Verfahren ist beschrieben im TMS-AIME Paper Selection, Paper No. A 74-40, Seiten I-23.

Ein weiterer Fall betrifft die Reduktion von Erzen, die höhere Manganoxide enthalten und deren 30 Mangangehalt zu niedrigen Manganoxiden reduziert werden soll.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, die Reduktion von höheren Metalloxiden zu niedrigen Metalloxiden möglichst weit gehend und konstant zur gewünschten Oxidationsstufe durchzuführen und entweder möglichst wenig oder einen konstanten, geringen Überschuß an Kohlenstoff im reduzierten Austragsmaterial einzustellen.

Die Lösung dieser Aufgabe erfolgt erfindungsgemäß dadurch, daß

 a) h\u00f6here Metalloxide enthaltende Feststoffe in feink\u00f6rniger Form mit hei\u00eden Gasen von 800 bis 100°C kalziniert werden, wobei die Feststoffe in den hei\u00dfen Gasen suspenddiert werden,

 b) die kalzinierten Feststoffe in einer station\u00e4ren Wirbelschicht unter Zugabe von kohlenstoffhaltigen Reduktionsmittlen und sauerstoffhaltigen Gasen bei einer Temperatur im Bereich von 800 bis IIC0°C zu en eiedrigen Metalloxiden reduziert werden.

c) der Zusatz an kohlenstoffhaltigem Reduktionsmittel in (b) so bemessen wird, daß die Menge des zugegebenen Kohlenstoffs zur Reduktion der h\u00f6heren Metalloxide zu niedrigen Metalloxiden, zur Erzeugung der Reduktionstemperatur und zur Einstellung des gew\u00fcnschten Kohlenstoffgehaltes im Austragsmalenal ausreicht.

d) das Abgas aus der stationären Wirbelschicht gemäß (b) als Sekundärgas in die Kalzination gemäß (a) geleitet wird und

 e) in die Kalzination gemäß (a) Brennstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird, daß dessen Verbrennung und die durch das Abgas gemäß (d) eingebrachte Wärmernege die für die Kalzination erforderliche Wärmernege ergeben.

Die Korngröße der Feststoffe liegt im Bereich kleiner 3 mm.

In der Kalzination werden Kristalhwasser ausgetrieben Karbonate unter Entwicklung von CO, zerlegt und eventuell vorhandene Feuchtigkeit verdampft. Die Rabzination erfolgt unter oxidierenden Bedingungen. Die h\u00e4\u00dfelen Gase k\u00f6nnen durch Verbrennung von festen, fillbssigen oder gasf\u00f6rmigen Brennstoffen erzeugt werden.

Die Kalzination kann in einer stationären Wirbelschicht, einer zirkulierenden Wirbelschicht oder einem anderen Verfahren erfolgen, bei dem die Feststoffe in einem Gasstrom suspendiert sind. Die Rohstoffe können vor dem Einsatz in die Kalzination getrocknet werden. Die Trocknung kann mit der Abwärme der Kalzination erfolgen. Dadurch erfolgt die Wasserverdampfung ohne Verbrauch an Kohlenstoff, der Wasser-5 damof muß nicht auf die beträchtlich höhere Temperatur in der Kalzination erhitzt werden, und die Abwärme wird in günstiger Weise ausgenutzt. Nach der Trocknung kann eine weitere Aufheizung vor der Chargierung in die Kalzination erfolgen, wobei bereits eine gewisse Vorkalzination eintreten kann.

Der aus der Kalzination abgezogene Feststoff wird in einer stationären (klassischen) Wirbelschicht vorreduziert. Unter einer stationären Wirbelschicht ist eine Wirbelschicht zu verstehen, bei der eine dichte 10 Phase durch einen deutlichen Dichtesprung von dem darüber befindlichen Staubraum getrennt ist, und eine definierte Grenzschicht zwischen diesen beiden Verteilungszuständen vorliegt.

Die Menge der als Fluidisierungsgas in die stationäre Wirbelschicht geleiteten sauerstoffhaltigen Gase wird so bemessen, daß das kohlenstoffhaltige Reduktionsmittel entweder praktisch vollständig vergast wird oder bis auf einen gewünschten Über schuß an Kohlenstoff im Austragsmaterial vergast wird. Die 15 sauerstoffhaltigen Gase bestehen im allgemeinen aus Luft.

Eine vorzugsweise Ausgestaltung besteht darin, daß die Kalzination gemäß (a) in einer zirkulierenden Wirbelschicht erfolgt, die aus dem Wirbelschichtreaktor ausgetragene Suspension in einen Abscheider geleitet wird, mindesten ein Teilstrom der abgeschiedenen Feststoffe in den Wirbelschichtreaktor zurückgeleitet wird, und das Abgas zur Trocknung und Vorwärmung der höhere Metalloxide enthaltenden 20 Feststoffe in Suspensions-Wärmeaustauscher geleitet wird. Das System der zirkullerenden Wirbelschicht besteht aus einem Wirbelschichtreaktor, einem Abscheider und einer Rückführleitung für Feststoffe vom Abscheider in den Wirbelschichtreaktor. Die Wirbelschicht im Wirbelschichtreaktor weist -im Gegensatz zur stationären Wirbelschicht, bei der eine dichte Phase durch einen deutlichen Dichtesprung von dem darüber befindlichen Gasraum getrennt ist -Verteilungszustände ohne definierte Grenzschicht auf. Ein Dichtesprung 25 zwischen dichter Phase und darüber befindlichem Staubraum ist nicht existent; jedoch nimmt innerhalb des Reaktors die Feststoffkonzentration von unten nach oben ständig ab. Bei der Definition der Betriebsbedingungen über die Kennzahlen von Froude und Archimedes ergeben sich die Bereiche:

$$0,1 \leq 3/4 \cdot Fr^2 \cdot \frac{f_g}{f_k - f_g} \leq 10$$
bzw.
$$0,01 \leq Ar \leq 100,$$
wobei
$$Ar = \frac{d_k^3 \cdot g(f_k - f_g)}{f_g \cdot y^2} \text{ und}$$

$$Fr^2 = \frac{u^2}{g \cdot d_k}$$

sind.

30

40

Es bedeuten:

u die relataive Gasgeschwindigkeit in m/sec.

Ar die Archimedes-Zahl

Fr die Froude-Zahl

Pg die Dichte des Gases in kg/m²

d_k den Durchmesser des kugelförmigen Teilchens in m

» die kinematische Zähigkeit in m²/sec.

g die Gravitationskonstante in m/sec.2

Die mit den Gasen aus dem Wirbelschichtreaktor ausgetragenen Feststoffe werden derart zur Ausbildung einer zürkulierenden Wirbelschicht in den Wirbelschicht mit den Wirbelschicht zur zurückgeleitet, das der stündliche Feststoffumlauf mindestens das Fünflache des im Reaktorschacht befindlichen Feststoffgewichtes ausmacht. Eine dem Eintrag entsprechende Menge an Feststoffen wird aus dem System der zirkulierenden stündlichen der Verbelschicht abgezogen und in die stationäre Wirbelschicht geleitet. Die zirkulierende Wirbelschicht argibt eine hohe Durchsstzleistung bei der Kalzination, einen hohen Ausbrand des Brennstoffes und durch die mehrstuffige Verzennung einen geringen Gehat an CO und NOjm Abgas.

Eine vorzugsweise Ausgestaltung besteht darin, daß das Abgas aus der stationären Wirbelschicht gemäß (d) vor der Einleitung in die Kalzinstein durch einen Abscheider geleitet wird, und der abge-10 schiedene Feststoff in die stationäre Wirbelschicht zurückgeleitet wird. Der Staubabscheider besteht zweichmäßigerweise aus einem Zyklon. Dadurch wird eine Kreislaufführung von Feststoffen zwischen der Reduktionsstufe und der Öxdationsstufe weldpehend vermiedet.

Eine vorzugsweise Ausgestaltung besteht darin, daß die Reduktion gemäß (b) unter Zusatz von festen, kohlenstoffhaltigen Reduktionsmitteln erfolgt. Der Zusatz von festen Brennstoffen ergibt eine bessere 1st Verteilung in der Wirtbelschicht und die gewünschte Menge an überschüssigem Kohlenstoff im Austragsmaterfal kann sehr genau und gleichmäßlig einnestellt werden.

Eine Ausgestaltung besteht darin, daß Eisen-Nickel-Erze eingesetzt werden, und der Zusatz an schlenstoffentligem Reduktionsmittel in die stationfäre Wirhelschicht gemäß (c) so bemessen wird, daß er zur Reduktion der Nickeloxide, zur Reduktion der Nickeloxide, zur statiellung der Reduktionstemperatur aussreicht und im Austragsmaterial ein Gehalt an überschlüsgigem Köhlenstoff von maximal 2 Gew-% vorflegt, und das Austragsmaterial im Schmelzfluß unter Erzeugung einer der gewünschien Eisen-Nickel-Legierung entsprechenden Menge von metallischem Eisen und Verschlackung des restlichen Eisenpendaties weiterbehandelt wird.

Eine Ausgestaltung besteht darin, daß Manganoxide enthaltende Materialien eingesetzt werden, und der ze Zusatz an kohlenstoffhaltigem Reduktionsmittel in die stationäre Wirbeischicht gemäß (c) so bemessen wird, daß er zur Reduktion der höheren Manganoxide etwa zum Mno-Stadium, zur Einstellung der Reduktionstemperatur ausreicht, und im Austragsmaterial möglichst wenig Überschüssiger Kohlenstoff vorliedt.

Die Erfindung wird anhand einer Figur und eines Beispiels näher erläutert.

Das Erz I wird über eine Schnecke 2 in einen venturiartigen Suspensionstrockner 3 chargiert. Dort wird es im Gasstrom suspendiert und über Leitung 4 in einen Abscheider 5 geleitet. Das Gas wird im Elektrofilter 6 gereinigt und als Abgas 7 abgeleitet. Die abgeschiedenen Feststoffe werden von der Schnecke 7a in Leitung 8 eingespeist. Ein Teilstrom wird über Leitung 9 in die Kalzination geleitet. Die Kalzination ist als zirkulierende Wirbelschicht ausgebildet und besteht aus dem Wirbelschlichtreaktor I0, dem 35 Rückführzyklon II und der Rückführleitung I2. Ein Teil des Feststoffes wird über Leitung I3 in den Vorwärmer I4 geleitet, dort im Gasstrom suspendiert und über Leitung I5 in den Abscheider I6 geleitet. Der abgeschiedene Feststoff wird über Leitung I7 in den Reaktor I0 geleitet. Das Gas strömt aus dem Abscheider 16 in den Suspensionstrockner 3. In den unteren Bereich des Reaktors 10 wird Fluidisierungsluft 18 eingeleitet. An einer höheren Stelle werden Sekundärluft 19 und Kohle 20 eingeleitet. Innerhalb des Wirbel-40 schichtreaktors ID bildet sich eine den gesamten Reaktor ID ausfüllende Gas/Feststoff-Suspension aus, die am Kopf über Leitung 21 in den Rückführzyklon II geleitet wird, wo eine Trennung von Feststoff und Gas erfolgt. Das Gas strömt in den Vorwärmer I4 und der Feststoff gelangt in die Rückführleitung I2, in der ein U-förmiger Verschluß 13 angeordnet ist, in dessen Boden eine kleine Menge Fluidisierungsluft (nicht dargestellt) geleitet wird. Ein Teil des kalzinierten Feststoffes gelangt aus dem Verschluß 13 über ein 45 regelbares Ventil 22 und Leitung 23 in die stationäre Wirbelschicht 24, in der die Reduktion erfolgt. Über Leitung 25 wird Fluidisierungsluft in den unteren Teil eingeblasen, und über Leitung 26 wird Kohle eingeführt. Das staubhaltige Abgas wird über Leitung 27 in den Abscheider 28 geleitet. Die abgeschiedenen Feststoffe gelan gen über Leitung 29 wieder in die stationäre Wirbelschicht 24, während das Abgas über Leitung 30 in den Wirbelschichtreaktor I0 an einer höheren Stelle eingeleitet wird. Das reduzierte Material 50 wird über Leitung 31 abgeleitet. Über Leitung 32 kann ebenfalls kalzinierter Feststoff in die stationäre Wirbelschicht 24 geleitet werden.

Ausführungsbeispiel:

Die Positionen beziehen sich auf die Figur.

Es wurde ein lateritisches Ni-Erz folgender Zusammensetzung eingesetzt (bezogen auf trockenes Erz):

20 % Fe₂O₃

5

2 % NiO

6,8 % CaCO₂ 9,9 % Hydratwasser

10 Feuchtigkeit I3,7 %

Der Wirbelschichtreaktor I0 hat einen Durchmesser von 3,7 m und eine Höhe von I6 m. Die Temperatur im Reaktor beträgt 900 °C.

Der Wirbelschichtreaktor 24 hat einen Durchmesser von 3 m und eine Höhe von 2,5 m. Die Temperatur 15 im Reaktor beträgt 900°C.

Schnecke 2: I00 t/h Erz

Fluidisierungsluft 18: 20 000 Nm³/h

20 Sekundärluft 19: 22 600 Nm³/h Kohle 20: 4.26 t/h

8I.8 % C

2.6 % H

5.6 % O

I,5 % Asche

6,7 % Feuchte

Hu: 7 043 kcal/kg

Leitung 21: 58 600 Nm3/h

900°C

Leitung 9: 60 % des Feststoffes Leitung 13: 40 % des Feststoffes

35 Fluidisierungsluft 25: 6 030 Nm³/h

Kohle 26: 3.43 t/h

Abgas 27: 9 430 Nm³/h

40

18,8 % CO

17,6 % CO₂

6,3 % H₂ 7,4 % H₂O

50.5 % N₂

Austrag 3l: 72,65 t/h

2l,4 % FeO

50 1.37 % C

Abgas 7: 82 000 Nm²/h

13.7 % CO₃

37,8 % H₂O 46,7 % N₂

55

1,8 % O₂

140°C

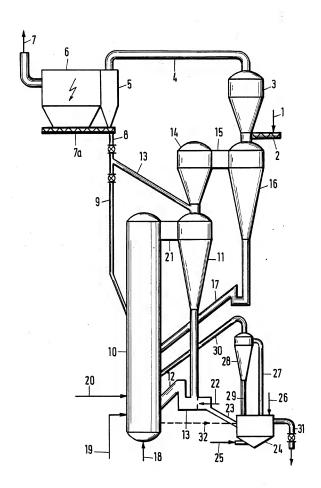
Die Vorteile der Efrindung bestehen darin, daß einerseits die Kalzination in sehr witschaftlicher Weise unfer Erzeugung eines weitgehend ausgebrannten, schadstoffarmen Abgases durchgeführt werden kann und anfererseits ein reduziertes Produkt erhalten wird, das einen genauen und gleichmäßigen Reduktionsgrad aufweist und einen genau definierten und gleichmäßigen Gehalt an überschüssigem Kohlenstoff erthält, wobei dieser Gehalt auch prädisch Null sein kann.

Bei der Reduktion von Eisen-Nückel-Erzen können die Eisenoxide weitigehend zu FeO reduziert werden und trotzelem die Bildung von metallischem Eisen vermieden werden. Der Kohlenströfgehalt im Austrag kann sehr gering gehalten oder nur so hoch und absolut gleichmäßig gehalten werden, wie für die deutklich der geringen Mengen an metallischem Eisen im Schmelzprozeß erforderlich ist. Dadurch ist eine for genaue Dosierung der Kohlenstoffmenge im Elektrofen möglich und verschaft genaue Dosierung der Kohlenstoffmenge im Elektrofen möglich wird.

Ansprüche

- I. Verlahren zur Reduktion von h\u00f6heren Metalloxiden zu niedrigen Metalloxiden mittels kohlenstoffhaltiger Reduktionsmittel, dadurch gekennzeichnet, da\u00e4
 - a) h\u00f6here Metalloxide enthaltende Feststoffe in feink\u00f6miger Form mit hei\u00eden Gasen von 800 bis 100°C kalziniert werden, wobei die Feststoffe in den hei\u00eden Gasen suspendiert werden,
- b) die katzinierten Feststoffe in einer station\u00e4ren Wirbelschicht unter Zugabe von kohlenstoffhaitigen 70 Reduktionsmitten und sauerstoffhaitigen Gasen bei einer Temperatur im Bereich von 800 bis 1100°C zu niedriden Metalloxidien reduziert werden.
- c) der Zusatz an kohlenstoffnätigem Reduktionsmittel in (b) so bemessen wird, daß die Menge des zugegebenen Kohlenstoffs zur Reduktion der höhren Metalloxide zu niediginen Metalloxiden, zur Erzeugung der Reduktionstemperatur und zur Einstellung des gewünschten Kohlenstoffgehaltes im Austragsmaterial zu ausreicht.
 - d) das Abgàs aus der stationären Wirbelschicht gemäß (b) als Sekundärgas in die Kalzination gemäß (a) geleitet wird und
- e) in die Kalzination gemäß (a) Brennstoff in einer solchen Menge eingeleitet wird, daß dessen Verbrennung und die durch das Abgas gemäß (d) eingebrachte Wärmernenge die für die Kalzination orforderliche Wärmernenge ergeben.
- 2. Verfahren nach Anspruch I. gadurch gelsenzeichnet, das die Kalzination gemäß (a) in einer zirkulierenden Wirbelschicht erfolgt, die aus dem Wirbelschichtenaktor ausgetragene Suspension in einen Abscheider geleitet wird, mindestens ein Teilstrom der abgeschiedenen Feststoffe in den Wirbelschiedender zurückgeleitet wird, und das Abgas zur Trockrung und Vorwärmung der h\u00f6here Metalloxide enthaltenden Feststoffe in Suppensions-W\u00e4meaustauscher geleitet wird.
 - 3. Verfahren nach Anspruch I oder 2. <u>dadurch gekennzeichnet</u> daß das Abgas aus der stationären Wirbelschicht gemäß (d) vor der Einleitung in die Kalzination durch einen Abscheider geleitet wird, und der abgeschiedene Feststoff in die stationäre Wirbelschicht zurückgeleitet wird.
- 4. Verfahren nach einem der Ansprüche I bis 3. <u>dadurch gekennzeichnet,</u> daß die Reduktion gemäß (b) unter Zusatz von festen, kohlenstoffhaltigen Reduktionsmitteln erfolgt.
- 5. Verfahren nach einem der Ansprüche I bis 4. <u>dadurch gekennzeichnet,</u> daß Eisen-Nickel-Eze eingssetzt werden, und der Zusatz an kohlenstoffhaitigem Reduktionsmittel in die stationäre Wirrbelschicht gemäß (c) so bemessen wird, daß er zur Reduktion der höheren Eisenoxide eiwa zum FaO-Stadium, zur Reduktion der Nickel-Legiend unsersieht und im Austragsmaterial ein 46 Gehatt an überschlüssigem Kohlenstoff von maximal 2 Gew.-% vorliegt, und das Austragsmaterial im Schmatzhuß unter Eizeugung einer der gewühnschien Eisen-Nickel-Legierung entsprechenden Menge von metallischem Eisen und Verschläschung des restlichen Eisengehalbs weiterbehandelt wird.
- 6. Verfahren nach einem der Ansprüche I bis 4. dadurch gekennzeichnet, daß Manganoxide enthaltende Materialien eingesetzt werden, und der Zusatz an kohlenstolfhaltigen Reduktionsmittel in die stationäre 50 Wirbeischicht gemäß (c) so bemessen wird, daß er zur Reduktion der höheren Manganoxide etwa zum MnO-Stadium, zur Einstellung der Reduktionstemperatur ausreicht, und im Austragsmaterial möglichst werig übersochtsisiger könlenstoft vorliegt.

.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeidung

EP 86 20 1942

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE				
Kategorie	 Kennzeichnung des Dokun der mit 	nents mit Angebs, soweit erforderlich, afgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
P,X	EP-A-0 174 291 * Patentansprüc	(VOEST-ALPINE) che *	1-6	C 22 B 5/10 C 22 B 23/02 C 22 B 47/00
х	US-A-4 087 274 EDENWALL) * Patentansprü	•	1-6	
х	FR-A- 955 384 * Insgesamt *	(J. FONDAL)	1-6	
х	US-A-4 044 094 * Patentansprü	(H.E. BARNER)	1-6	
х	FR-A-2 170 386 TANKSHIPS INC. * Patentansprü)	1,5	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
A	FR-A-1 564 579 & CO.)	(PICKANDS MATHER		C 22 B
A	FR-A-2 318 938 SHAMROCK CORP.			
A	GB-A- 8 400 (ISABELLEN-HÜT	TE)(A.D. 1912)		
A	US-A-2 310 258	(E. RIVEROLL)		
Der	rorliegende Recherchenbericht wu	orde für alle Patentansprüche ersteilt.		
Recherchenort		Abschlußdatum der Recherche	<u> </u>	Prüfer
DEN HAAG		05-01-1987	JAC	OBS J.J.E.G.

EPA Form

KATEGORIE DER GENANTEN DÖKUMENTE

X von besonderer Bedeutung allein betrachtet

sonderen Vereinfelten und sonderen Seine Seine

E: ålteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
D: in der Anmeldung angeführtes Dokument:
L: aus andern Gründen angeführtes Dokument

[&]amp;: Mitglied der gleichen Patentfamilie, überein-stimmendes Dokument



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeidung

EP 86 20 1942

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE				Seite 2
Kategorie	-' Kennzeichnung des Dokum der ma	ents mit Angabe, soweit erforderlich, Sgeblichen Teile	Betrifft Anapruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
A	US-A-2 745 730	(F.D. DE VANEY)		
1				
	-			
A	US-A-4 070 181	(B. WIDELL)		
- 1				
	·			
A	FR-A- 996 269	(THE DORR CO.)		
1				
			}	RECHERCHIERTE
				SACHGEBIETE (Int. CI.4)
			.	
- 1				
Derw	orliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt.	1	
	Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche	 	Prüfer
	DEN HAAG	05-01-1987	JACC	BS J.J.E.G.
X : von Y : von ande A : tech	EGORIE DER GENANNTEN DI besonderer Bedeutung allein b besonderer Bedeutung in Vert eren Veroffentlichung derseibe nologischer Hintergrund ischnittliche Offenbarung icheniteratur	petrachtet nach di	em Anmeldeda Anmeldung and	ent, das jedoch erst am ode tum veröffentlicht worden i jeführtes Ookument / angeführtes Dokument